Title: ANTIFOULING PAINT COMPOSITION AND COATED MATERIAL

Abstract:

PURPOSE:To provide an antifouling paint composition containing a specific fluorine-containing (meth)acrylate and a photo-polymerization initiator or a thermal polymerization initiator and having excellent weather resistance as well as antifouling property. CONSTITUTION:The objective composition contains (A) a fluorine-containing (meth)acrylate of formula I [X is H, F, Cl or CH3; Y is 1-3C alkylene, group of formula II (R) is 1-4C alkylene), group of formula III (Z is H or acetyl) or benzyl; Rf is 6-15C fluoroalkyl or 5-21C fluoroalkylene containing 1-5 oxygen atoms in the carbon chain] (e.g., the compound of formula IV) and (B) a photo- polymerization initiator or a thermal polymerization initiator.

19日本国特許庁(JP)

①特許出願公開

[®] 公開特許公報(A)

@Int. Cl. 3

識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成2年(1990)1月30日

C 09 D

4/02

7038-7038-

審査請求 未請求 請求項の数 6 (全12頁)

会発明の名称

防汚塗料組成物及び被覆品

②特 顧 昭63-212741

223出 願 昭63(1988)8月26日

優先権主張

國昭63(1988)4月15日國日本(JP) 動特顯 昭63-93860

@発 明 者 犬 鍢 宏 大阪府摂津市昭和園8-11-710

@発 明 者

宏

大阪府吹田市津雲台 2丁目 1番C-22-101

北原 の出 ダイキン工業株式会社 人

大阪府大阪市北区中崎西2丁目4番12号 梅田センタービ

ル

外2名

個代. 理 人 弁理士 三枝 英二

明細

発明の名称 防汚塗料組成物及び被覆品 特許請求の範囲

① 一般式

〔式中、Xは水素原子、フッ素原子、塩素原子 又はメチル基を示す。Yは炭素数1~3のア ルキレン基、基

- C H₂ C H₂ N (R) S O₂ - (式中Rは 炭素数1~4のアルキル基を示す。) 、基 - C H₂ C H (O Z) C H₂ - (式中 Z は水 素原子又はアセチル基を示す) 又はベンジル 基を示す。Rf は炭素数6~15のフルオロ アルキル基又は炭素鎖中に1~5の酸素原子 を含む炭素数5~21のフルオロアルキル基 (但し酸素原子同士が隣接することはない)

を示す。〕

で表わされる含フッ素(メタ)アクリレート及 び光重合開始剤若しくは熱重合開始剤を含有す る防汚塗料組成物。

② (i) 一般式

〔式中、Xは水素原子、フッ素原子、塩素原子 又はメチル基を示す。Yは炭素数1~3のア ルキレン基、基

- C H₂ C H₂ N (R) S O₂ - (式中Rは 炭素数1~4のアルキル基を示す。)、基 - C.H₂ CH (OZ) CH₂ - (式中Zは水 **索原子又はアセチル基を示す)又はベンジル** 基を示す。R!は炭素数6~15のフルオロ アルキル基又は炭素鎖中に1~5の酸素原子 を含む炭素数5~21のフルオロアルキル基

(但し酸素原子同士が隣接することはない) を示す。〕

で表わされる含フッ案 (メタ) アクリレート5 0~99重量%、 (ii) 一般式

〔式中、Xは上記に同じ。Aは基

- (CH₂)_a - (式中 a は O ~ 4 の整数を示す)を示す。B は水素原子、水酸基、エポキシ基、基-NHCH₂OH、置換基として水酸基及びハロゲン原子からなる群から選ばれた少くとも1種の基を有する炭素数1~4のアルキル基又は

基 (R²)_b - Si(OR¹)_{3-b} (式中、R¹及び R² は同一又は相異なって水素原子又は炭素 数1~4のアルキル基を示し、bはO~3の

士が隣接することはない)を示す。〕 で表わされる構成単位を含む重合体を含有する 防汚塗料組成物。

- ④ 上記構成単位を少なくとも50%含む重合体 を含有する請求項③に記載の防汚塗料組成物。
- ⑤ (i) 一般式

[式中、Xは水素原子、フッ素原子、塩素原子 又はメチル基を示す。Yは炭素数1~3のア ルキレン基、基

 - C H₂ C H₂ N (R) S O₂ - (式中Rは 炭素数1~4のアルキル基を示す。)、基

 - C H₂ C H (O Z) C H₂ - (式中 Z は水 素原子又はアセチル基を示す)又はベンジル 基を示す。Rf は炭素数6~15のフルオロ アルキル基又は炭素鎖中に1~5の酸素原子

 整数を示す)を示す。〕

で表わされる(メタ)アクリレート1~50重 量%及び光重合開始剤若しくは熱重合開始剤を 含有する請求項①に記載の防汚塗料組成物。

③ 一般式

(式中、Xは水素原子、フッ素原子、塩素原子 又はメチル基を示す。Yは炭素数1~3のア ルキレン基、基~

C H₂ C H₂ N (R) S O₂ - (式中Rは炭 素数1~4のアルキル基を示す。) 又は基-C H₂ C H (O Z) C H₂ - (式中 Z は水素 原子又はアセチル基を示す) を示す。 R f は 炭素数6~15のフルオロアルキル基又は炭 素鎖中に1~5の酸素原子を含む炭素数5~ 21のフルオロアルキル基 (但し酸素原子同

を含む炭素数5~21のフルオロアルキル基 (但し酸素原子同士が隣接することはない) を示す。〕

で表わされる構成単位50~99重量%、及び (ii) 一般式

[式中、Xは上記に同じ。Aは基

 $-(CH_2)_a$ -(式中aは0~4の整数を示す)を示す。Bは水素原子、水酸基、エポキシ基、基 $-NHCH_2$ OH、水酸基及びハロゲン原子からなる群から選ばれた少くとも1種の基を有する炭素数1~4のアルキル基又は

数1~4の低級アルキル基を示す。bは0~ 3の整数を示す。)を示す。]

で表わされる構成単位 1 ~ 5 0 重量%を含む重合体を含有する請求項③又は④に記載の防汚塗料組成物。

③ 請求項①乃至⑤のいずれかの防汚塗料組成物で、その表面の一部又は全面を被覆してなる被覆品。

発明の詳細な説明

産業上の利用分野

本発明は、耐候性及び防汚性の両方に優れた防 汚塗料組成物及び該組成物で表面を被覆された被 復品に関する。

従来の技術とその問題点

従来から、耐候性の優れた塗料として、フルオロオレフィンとシクロヘキシルビニルエーテル、アルキルビニルエーテル、ヒドロキシアルキルビニルエーテル第との共重合体

問題点を解決するための手段

本発明者は、上記従来技術の問題点に鑑みて鋭意研究を重ねた。その結果、短鎖フルオロアルキル基を有する C H 2 = C F C O O C H 2 C 2 F 5 の単独重合体又はメチルメタクリレートとの共重合体が、耐候性に優れていることを見出し、先に特許出願した(特開昭 6 O − 1 8 8 4 1 0 号)。

本発明者は一層優れた耐候性を有する防汚塗料を得るために研究を行なった結果、長鎖フルオート 若しい がなり アクリレートを主び防汚性の しょり アクリレートを主び防汚性の 面方に顕著に優れているばかりでなく、予想成物を適用した被処理品を折り曲げたりしても いる 筋 発生したり 或いで皮膜が高いで皮膜にクラックが発生したり或いで皮膜が高いで皮膜にクラックが発生したり或いで皮膜が高いを皮膜が高いで皮膜が高いを皮膜が高いを とを見出し、本発明を完成した。

を含有する塑料が知られている(特開昭57-34107号)。しかし、このような塑料は防汚性を殆んど有していないため、この塑料を例えば外数材に適用した場合には、外装材表面が雨水の跡、鉄錆、車の排気ガス、土埃等で汚れてしまい、その外観を損なうという欠点があった。また、冷蔵庫、テレビ、電子レンジ等の家庭電化製品に適用した場合にも、油分、手垢、煙草のやに、マジック、クレコン等で簡単に汚れ、しかも、その汚れは取れ難い。

一方、長鎖フルオルアルキル基を側鎖に持つ (メタ)アクリレートの共重合体が、優れた撥水 撥油性及び防汚性を有していることも良く知られ ている。しかしながら、このような共重合体は分 子量が1万以下であり且つ架橋していないため、 耐候性が極めて低く、直ぐに撥油及び防汚性能が 劣化し、しかも耐薬品性が悪いという問題点を有 している。

即ち本発明は、下記防汚塗料組成物及び該組成 物で表面を被覆された被覆品に係る。

① 一般式

$$C H_2 = C$$

$$C O O - Y - R f$$

$$(1)$$

【式中、Xは水素原子、フッ素原子、塩素原子又はメチル基を示す。Yは炭素数1~3のアルキレン基、基-CH2 CH2 N(R)SO2ー(式中Rは炭素数1~4のアルキル基を示す。)、基-CH2 CH(OZ)CH2ー(式中乙は水素原子又はアセチル基を示す)又はベンコアとは炭素数6~15のフルオロアルキル基又は炭素数6~15の酸素原子の含む炭素数5~21のフルオロアルキル基(但し酸素のアンルオロアルキル基(は素数5~21のフルオロアルキル基(ので表数5~21のフルオロアルキル基(ので表数5~21のフルオロアルキルを分析を含まる。)で表面合開始列を含すする。

る防汚塗料組成物 (組成物 A とする)。 ② 一般式

〔式中、X、Y及びRfは上記に同じ。〕 で表わされる構成単位を含む重合体を含有する防 汚塗料組成物(組成物Bとする)。

本発明組成物Aにおいては、防汚皮膜を形成し 得る成分(防汚皮膜成分という)として、上記一 般式 (1) の (メタ) アクリレートを使用する。

上記一般式(1)において、Rfで示される炭素数6~12のフルオロアルキル基又は炭素鎖中に1~10の酸素原子を含む炭素数5~21のフルオロアルキル基(但し酸素原子同士が隣接することはない)の具体例としては、例えば、一般式 - (CF2 CF2) k CF(R³) CF3
[式中、kは1~6の整数、R³はフッ素原子又

CH₂ = CFCOOCH₂ CH₂ (CF₂)₆ C
F (CF₃)₂、CH₂ = CFCOOCH₂ CH

₂ (CF₂ CF₂)_n C₂ F₅ (n = 3, 4, 5,
6の混合物である)、CH₂ = CFCOOCH₂
CH₂ N (CH₃) SO₂ C₈ F₁₇、
CH₂ = CFCOOCH₂ CH (OH) CH₂
(CF₂)₆ CF (CF₃)₂、
CH₂ = CFCOOCH₂ CHCH₂ C₈ F₁₇、

 $CH_2 = CFCOOCH_2$ — OC 10 F 19 、 $CH_2 = (CH_3) COOCH_2 CH_2 CH_2 (CF_2)$ $CH_2 = (CH_3) COOCH_2 CH_2 (CF_2)$ $CF(CF_3)_2$ 等を例示できる。

上記一般式(1)の含フッ素(メタ)アクリレートの中、Xがフッ案原子であるものを特に好ま

はトリフルオロメチル基を示す。〕で表わされる基、一般式

- [(CF₂)_ℓO)_p CF(R³) CF₃
 〔式中、R³ は上記に同じ。ℓは1~3の整数、pは1~5の整数を示す。〕で表わされる基、

- C F O (C F 2 C F O) q C F (R 3) C F 3 C F 3 C F 3

〔式中、R³は上記に同じ。qは0~4の整数を示す。〕で表わされる基、一般式

- P h - O - R f'

【式中、Rhはフェニレン基、Rf'は炭素数5 ~15のパーフルオロアルキレン基を示す。】 で表わされる基等を例示できる。

上記一般式(1)で表わされる含フッ案アクリ レートの具体例としては、例えば、 CH₂ = CFCOOCH₂ C₅ F₁₃、 CH₂ = CFCOOCH₂ CH₂ C₈ F₁₅、

しく使用できる。

組成物 A には、必要に応じて、上記含フッ素 (メタ) アクリレート (1) 以外の防汚皮膜成分 として、官能基を有する (メタ) アクリレート、 炭化水素 (メタ) アクリレート等が含まれていて もよい。

官能基を有する(メタ)アクリレートとしては、例えば、下記一般式(3)で表わされる化合物を例示できる。

〔式中、Xは上記に同じ。Aは基

 $-(CH_2)_a$ -(式中aは0 \sim 4の整数を示す)を示す。Bは水素原子、水酸基、エポキシ基、基 $-NHCH_2$ OH、置換基として水酸基及びハロゲン原子からなる群から選ばれた少くとも1種の基を有する炭素数1 \sim 4のアルキル

基又は

(R²)_b 基 - Si(OR¹)_{3-b} (式中、R¹及び R² は同一又は相異なって水素原子又は炭素数 1~4のアルキル基を示し、bは0~3の整数を示す)を示す。〕

上記官能基を有する (メタ) アクリレートの具体例としては、例えば、

$$CH_2 = C (CH_3) COOCH_2 CHCH_2$$

 $CH_2 = CHCOOCH_2CH_2OH$

$$CH_2 = CFCOO(CH_2)_3Si-$$

- (OCH₃)₃,

 $CH_2 = C(CH_3)COOH$

 $CH_2 = C (CH_3) COOCH_2 CHCH_2$, $HO C\ell$

含有基を示す。〕

上記炭化水素メタアクリレート (4) の具体例 としては、例えば、

 $C H_2 = C F C O O C H_3$, $C H_2 = C (C H_3)$ $C O O C H_3$, $C H_2 = C (C H_3) C O O C_2$ H_5 , $C H_2 = C (C H_3) C O O C_4 H_9$, $C H_2 = C (C H_3) C O O C H_2 C H_2 C H_3$,

 $CH_2 = C (CH_3) COO$ 、 $CH_2 = C$ (CH_3) $COOCH_2$ 、 $CH_2 = C$ (CH_3) $COOCH_2$ C (CH_3) 3、 $CH_2 = C$ H $COOCH_3$ 、 $CH_2 = CHCOO$ 、 $CH_2 = CHCOOC$ 、 $CH_2 = CHCOOC$ 、 $CH_2 = CHCOOC$ (CH_3) 3 等を例示できる。

組成物Aには、コストを低下させるために、必要に応じて上記モノマー以外に、エチレン性不飽和モノマーが含まれていてもよい。該モノマーの具体例としては、例えば、エチレン、塩化ビニル、

CH₂ = CHCOONHCH₂ OH等を例示できる。

上記一般式(3)の官能基を有する(メタ)ア クリレートの中、Bが

及びりは上記に同じ。)である化合物が、防汚性、耐候性、皮膜の硬化速度、硬化後の皮膜の透明性 及び表面平滑性等の点から特に好ましく使用でき る。

また、炭化水素(メタ)アクリレートとしては、 例えば、下記一般式(4)で表わされる化合物を 例示できる。

$$C H_2 = C$$

$$C O O Z$$

$$(4)$$

(式中Xは上記に同じ。Zは炭素数1~10のアルキル基、炭素数6~10の脂環式基又は芳香族

パーサチック酸ビニル、スチレン等を例示できる。

防汚皮膜成分として、含フッ素(メタ)アクリレート(1)とともに、官能基を有する(メタ)アクリレート(3)、炭化水素(メタ)アクリレート(4)及びエチレン性不飽和モノマーの少くとも1種を併用する場合、それらの配合量は特に制限されず適宜選択すればよいが、通常含フッ案アクリレート(1)を50~99重量%程度、好ましくは60~95重量%程度、官能基を有する(メタ)アクリレート(3)を1~50重量%程度、好ましくは5~40重量%、及び炭化水素

(メタ) アクリレート (4) を35重量%を越えない範囲で配合すればよい。またエチレン性不飽和モノマーの配合量は、皮膜の物性を損わない範囲、通常35重量%を越えない範囲とすればよい。

組成物Aは、上記防汚皮膜成分の他に、光重合開始剤又は熱重合開始剤を含んでいる。光重合開始剤としては公知のものが使用でき、例えば、ベ

特開平2-28270(6)

ンソイルアルキルエーテル、αーヒドロキシイソ ブチルフェノン、1-ヒドロキシシクロヘキシル フェニルケトン等を例示できる。熱重合開始剤と しても公知のものが使用でき、例えば、tープチ ルパーオキサイド、ベンソイルパーオキサイド等 のパーオキサイド系化合物、アソビスイソブチロ ニトリル等のアソ系化合物等を例示できる。光重 合開始剤又は熱重合開始剤の配合量は特に制限されないが、通常防汚皮膜成分100重量部に対し て0.1~10重量部程度、好ましくは1~5重 量部程度とすればよい。

組成物 A を被処理品(以下基材という)に適用 し、防汚皮膜を形成して本発明の被覆品を得るに 当っては、光重合開始剤又は熱重合開始剤を含む 通常の防汚塗料と同様の方法が採用できる。 例え ば、基材に組成物 A を適用した後、組成物 A 中の (メタ) アクリレート化合物を重合させることに より、防汚皮膜が形成される。

ルイス酸化合物、アミノ化合物、アミド化合物、イミノ化合物、エポキシ化合物、イソシアネート化合物、カルボン酸無水物等を例示できる。架橋促進剤としては、例えば、塩酸、酢酸、パラトルエンスルホン酸、ジブチルスズラウレート等を例示できる。更に本発明組成物Aには、顔料、分散安定剤、粘度調整剤、レベリング剤、帯電防止剤、ゲル化防止剤、紫外線吸収剤、酸化防止剤、艶消し剤、充填剤等の通常の添加剤を添加してもよい。

次に組成物Bの防汚皮膜成分としては、上記一般式(2)で表わされる構成単位を含む含フッ素 重合体を使用する。該含フッ素重合体の具体例としては、例えば、含フッ素(メタ)アクリレート(1)の単独重合体若しくは共重合体、該アクリレート(1)と共重合可能なモノマーとの共重合体等を例示できる。(メタ)アクリレート(1)と共重合可能なモノマーとしては、例えば、上記の、官能基を有する(メタ)アクリレート(3)、

適用方法としては公知の方法が何れも採用でき、例えば、刷毛塗り、ディッピング、ロールコート、スピンコート、スプレーコート、フローコート、バーコート、スクリーン印刷等を例示できる。

光重合開始剤を使用した場合の(メタ)アクリレート化合物の重合は、紫外線の照射下に行なわれる。紫外線の光源としては、例えば、高圧水銀ランプ、メタルハライドランプ等を例示できる。 熱重合開始剤を使用した場合の重合は、室温下又は加熱下に行なわれる。加熱温度は、熱重合開始剤の種類等に応じて適宜選択すればよいが、通常50~150℃程度で行なえばよい。

防汚皮膜の膜厚は特に制限されないが、通常
O.1~150μm程度となるようにすればよい。
また、組成物 A を適用する際に、組成物 A に架橋剤及び/又は架橋促進剤を添加することにより、
含フッ素重合体を更に架橋させ、皮膜の硬化を促進させることもできる。架橋剤としては、例えば、

炭化水素(メタ)アクリレート(4)、エチレン 性不飽和モノマー等を例示できる。官能基を有す る(メタ)アクリレートを重合成分とすることに より、防汚皮膜の硬度及び皮膜の基材に対する密 着性が一層向上する。また、炭化水素(メタ)ア クリレートを重合成分とすることにより、防汚塗 膜の硬度が一層向上する。

上記含フッ素重合体の製造は、公知のラジカル 重合法、例えば、溶液重合法、塊状重合法、乳化 重合法、懸濁重合法等に従って行なうことができ る。

溶液重合は、常法に従って行なうことができる。 溶液重合に使用できる溶媒としては、例えば、メ タキシレンヘキサフルオライド、トリクロロトリ フルオロエタン等のフッ素系溶媒、1, 1, 1 -トリクロロエタン等の塩素系溶媒、酢酸エチル等 のエステル系溶媒、メチルイソブチルケトン、ア セトン等のケトン系溶媒、トルエン、キシレン等

特開平2-28270(ア)

の炭化水素系溶媒等を例示できる。重合開始剤としては公知のものが使用でき、例えば、アソビスイソブチロニトリル等のアソ系化合物、ベンソイルパーオキサイド等のパーオキサイド系化合物等を例示できる。また、連鎖移動剤として、ラウリルメルカプタン、チオフェノール等を使用してもよい。重合温度は特に制限されないが、通常30~100℃程度とすればよい。

溶液重合によって得られる含フッ素重合体を含む重合終了後の溶液はそのまま組成物Bとして使用できる。或いは、該含フッ素重合体を分離及び 乾燥した後適当な溶媒に溶解して使用してもよい。

塊状重合を行なうに当っては、溶液重合の場合と同様の重合開始剤、連鎖移動剤及び重合条件を採用できる。塊状重合によって得られる含フッ素 重合体は、重合終了後の塊から分離及び乾燥して 使用するのが好ましい。

乳化重合を行なうに当り、乳化剤としては公知

(3)、炭化水素(メタ)アクリレート(4)及びエチレン性不飽和モノマーの少くとも1種とを共重合させる場合の割合は特に制限されないが、通常含フッ素アクリレート(1)を50~99重量%程度、好ましくは60~95重量%程度、安ましくは5~40重量%、及び炭化水素(メタ)アクリレート(4)を35重量%を越えない範囲で配合すればよい。またエチレン性不飽和モノマーの配合量は、皮膜の物性を損わない範囲、通常35重量%を越えない範囲とすればよい。

かくして得られる含フッ素重合体の中、数平均分子量が5000~400万程度(ゲルパーミエーションクロマトグラフィーによる)、又は固有粘度(η)が0.15~3.0程度(溶媒:メタキシレンヘキサフルオライド、メチルエチルケトン、クロロホルム、1.1.1-トリクロロエタ

のものが何れも使用でき、例えば、パーフルオロカルボン酸のアンモニウム塩等のフッ素系乳化剤、ポリエチレングリコール類、アルキルフェニルエーテル類等の炭化水素系乳化剤等を例示できる。また、重合開始剤としても公知のものが使用でき、例えば、過硫酸アンモニウム、過硫酸カリウム等の酸化剤、亜硫酸ナトリウム等の適元剤及び硫酸第1鉄等の遷移金属の塩類を含むレドックス開始剤、アゾビスイソブチロアミジン塩酸塩等のアゾ系化合物、コハク酸パーオキサイド等のパーオキサイド系化合物等を例示できる。重合条件は溶液重合の場合と同様でよい。

また懸濁重合は、ポリアクリル酸のナトリウム 塩等の懸濁安定剤の存在下、重合開始剤を用いて 行なわれる。重合開始剤及び重合条件は、乳化重 合の場合と同様でよい。

重合に際し、含フッ素 (メタ) アクリレート (1) と官能基を有する (メタ) アクリレート

ン等、温度:35℃)の範囲のものが好ましく使用できる。分子量が極端に小さすぎると、防汚皮膜が基材より剥がれ易くなり、膜強度も小さくなる可能性がある。著るしく大きすぎると、基材に塗布し難くなるおそれがある。

組成物Bは、防汚皮膜成分である上記含フッ素 重合体を適当な溶媒に溶解することにより得ることができる。溶媒としては、例えば、メタキシレンへキサフルオライド、トリクロロトリフルオロエタン等のフッ素系溶媒、トリクロロエタン等の塩素系溶媒等を例示できる。

組成物Bを基材に適用するに当っては、そのまま適用してもよく或いは適当な溶媒で希釈して適用してもよい。該溶媒としては、例えば、メタキシレンヘキサフルオライド、トリクロロトリフルオロエタン等のフッ素系溶媒、テトラクロロエチレン、トリクロロエチレン、トリクロロエチン等の塩素系溶媒、アセトン等のケトン系溶媒、酢酸

エチル等のエステル系溶媒、トルエン等の芳香族系溶媒、n-ヘキサン等の飽和脂肪族系溶媒等を例示できる。適用方法としては上記に例示したのと同様の方法が採用できる。適用後、室温又は50~150℃程度の加熱下に30分~7日間程度硬化させることにより防汚皮膜が形成され、本発明の被獲品を得ることができる。官能基が、

及びりは上記に同じ。)であるモノマーを皮膜成分として含む場合には、硬化促進剤、水及びアルコールと混合して使用するのが好ましい。また、湿気、UV光等でも硬化させることができる。防汚皮膜成分の濃度は特に制限されないが、作業性等を考慮すると、通常O.05~40重量%程度の範囲から適宜選択すればよい。防汚皮膜の膜厚は組成物Aの場合と同程度でよい。また、組成物Bを適用する際に、組成物Aの場合と同様の、架

エステル樹脂、ウレタン樹脂、ポリアミド、ポリアセタール、ポリエチレン、ポリプロピレン、エポープロピレン・オリプロピレン・オリプロピレン・お樹脂、酢酸ビニル樹脂、ポリスチレン、ポリフェニルオキサイド樹脂、ポリスルホン、繊維索プラスチック等のプラスチック類及びそれらからなる塗膜、天然ゴム、合成ゴム等のゴム類、木材類等を挙げることができる。

本発明被覆品の具体的としては、例えば、建築物、橋梁、プラント、防音・防護壁、トンネル、アンテナ類等の屋外構造物、冷蔵庫、テレビ、電子レンジ、洗濯機、アイロン、炊飯器、扇風機、換気扇、照明器具、クーラー、ステレンスを風機、換気扇、照明器具、クーラー、ステレンテの厨房製品、風呂金、洗面台、便器のサニタリー製品、パリコン、アーブル、複写機、シュレッダー、通信機器、キャビネット等の

橋剤及び/又は架橋促進剤並びに添加剤を添加してもよい。

本発明組成物の防汚皮膜と基材との密着性を更に向上させるため、防汚皮膜を形成するに先立ち
基材にプライマーを塗布してもよい。プライマー
としてはこの分野に使用されるものであれば制限
されず、例えば、シランカップリング剤、アクリ
ルシリコン樹脂、アクリル樹脂、エポキシ樹脂、
ウレタン樹脂等を挙げることができる。

本発明被覆品は、基材表面の全面又は一部に本発明組成物が被覆されている。基材としては特に制限されないが、例えば、鉄、アルミニウム、銅、それらの合金、ステンレス等の金属類(表面がメッキ処理、化成処理、酸化処理等を施されていてもよい)、ガラス・ホーロー類、ABS樹脂、AXS樹脂、ポリカーボネート、アクリル酸エステル樹脂、メタクリル樹脂、アミノ樹脂、フェノール樹脂、アルキッド樹脂、塩化ビニル樹脂、ボリ

事務機器、自動車、鉄道車両、船舶、航空機等の 乗物等を本発明組成物で披覆したものを挙げるこ とができる。

発明の効果

本発明防汚塗料組成物は、耐候性及び防汚性の 両方に顕著に優れているばかりでなく、極めて優れた加工性を有している。そのため、該組成物を 適用した基材、すなわち本発明被覆品を折り曲げ たりしても、防汚皮膜にクラックが発生したり或 いは皮膜が剥離したりすることがなく、しかも、 皮膜は高い硬度を有している

実 施 例

以下に、実施例及び比較例を挙げ、本発明をより一届明瞭なものとする。

実施例1

 $CH_2 = CFCOOCH_2 CH_2 C_8 F_{17} (\alpha$ F17Fとする)75g、 $CH_2 = CFCOO(C$ H_2)3 Si(OCH3)3 25g及びダロキュ

特開平2-28270(9)

ア1116(光重合開始剤、メルク社製) 3gをよく 混合し、本発明組成物を得た。

得られた組成物を、予め脱脂したBT712処理アルミニウム板に、ドクターブレードで膜厚が 10μmになるように塗布した。これに、コンベア式UV照射装置〔日本電池锑製〕で紫外線を照射して光重合を行ない、膜厚9μmの防汚皮膜を形成した。

メタキシレンヘキサフルオライド(m X H F)をキムワイプ(十條キンパリ㈱製)に染みこませて、上記皮膜のラビング試験を行なったが、溶解、 膨潤等の変化は起らず、充分に架橋されていることが確認された。

実施例2

α F 17 F 6 6 g、メチルメタクリレート (M M A) 3 0 g、ヒドロキンプロピルアクリレート (H P A) 4 g、アゾピスイソプチロニトリル (A I B N) 0.5 g 及びm X H F 2 3 3 g を 4

(CF₂)₆ CF (CF₃)₂

2) C H 2 = C H C O O -

3 C H 2 = C H C O O

(4) CH₂ = CHCOOCH₂ CH₂ OH

(5) C H 2 = C F C O O C H 2 C H 2 C 8 F 17

6 C H ₂ = C (C H ₃) C O O (C H ₂) ₃ -

S i (O C H 3) 3

 $\bigcirc CH_2 = CFCOO(CH_2)_3 -$

S i (OCH₃)₃

得られた含フッ素重合体の溶液に、必要に応じて硬化剤及び/又は硬化促進剤を添加し、これを、予め脱脂したBT712処理アルミニウム板に塗布した後、所定の硬化条件(第1表に記載)で硬化させ、防汚皮膜を形成した。

つ口フラスコに入れ、充分窒素置換した後、50 ℃で24時間加熱して重合を行ない、含フッ案共 重合体の30重量%溶液(本発明組成物)を得た。 ごの溶液30gに、メラン28〔架橋剤、日立化 成体製〕0.3g及びパラトルエンスルホン酸 (架橋促進剤)0.01gを加えた。含フッ案共 重合体の固有粘度〔η〕は0.42であった。

得られた組成物を、含フッ素重合体の濃度が 20重量%となるように1、1、1-トリクロロエタンで希釈した。これを、予め脱脂したBT7 12処理アルミニウム板にハケ塗りした後、 140℃で60分加熱して硬化させ、膜厚15μmの防汚皮膜を形成した。

実施例3~5

E 8

下記化合物①~⑦を、実施例2と同様にして重合させ、第1表に示す重合組成及び固有粘度〔η〕を示す含フッ素重合体を得た。

①CH₂ = CFCOOCH₂ CH₂ -

₩	

		<u>=</u>	2		7			3 (
	条		30.CE	24時間	22,08	24時間		、觀寒	7日間	
	架橋促進剤		酢酸1)、水:	IPA ²⁾	ジプチルチンジ	ラウレート3)、	水: IPA ²⁾	ジプチルチンジ	ラウレート3)	
	独替		Ī		1			-400	FEH4)	0110
	比 相対粘度	(")	0.25		0.48			0.23) U T 程 -
	画の上	(重量%)	3 0/0/0	75/20/ 5	D/9 1	80 / 20		5 0/0/@	10/20/10	1) 衛会体1ヶに対しの 001ヶ
ļ			l '''		4			۳,		"

重合体 1gに対し0.001g 水:ⅠPA(イソブロパノール)=1

2) 水:I P A (イソプロパノール) = 1:1…重合体1gに対 0.001g 3) 重合体1gに対し0.0001g

5

0

日本ポリウレタン解製、

実施例6

 $CH_2 = C$ (CH_3) $COOCH_2$ CH_2 C_8 F_{17} 75g及び $CH_2 = C$ (CH_3) COO (CH_2) $_3$ S_1 (OCH_3) $_3$ 25gを用い、実施例1と同様にして膜厚9 μ mの防汚皮膜を形成した。

比較例1

 $CH_2 = CFCOOCH_2 CH_2 C_2 F_5 70$ g及びメチルメタクリレート30gを用い、実施 例2と同様にして重合を行ない、固有粘度が0. 55の含フッ素共重合体を得た。次いで、同様の 方法で膜厚 30μ mの防汚皮膜を形成した。

比較例2

ヒタロイド3004〔アクリル塗料、日立化成 (株製〕50g及びコロネートEH〔架橋剤、日本 ポリウレタン(株製)5.3gを混合し、酢酸エチ ル/トルエン(1/1)でアクリル塗料の濃度が 30%になるように希釈し、これを、予め脱脂し

保持率 (%) を求めた。

〔耐候性2)〕

CA-DS型接触角試験機〔協和科学蝌製〕を 用い、上記耐候試験の前後の防汚皮膜の水接触角 (*)を求めた。

〔防汚性1)〕

大阪府摂津市のダイキン工業㈱工場内の自動車 検問所の壁に試料を貼りつけ、1ヶ月放置後水洗 し、その光沢保持率を求めた。以下の基準に従っ て評価した。

- ◎…光沢保持率が90%以上であった。
- ○…80%以上90%未満であった。
- Δ…60%以上80%未満であった。
- ×…60%未満しかなかった。

〔防汚性2)〕

試料の防汚皮膜に、油性赤色マジックインキ (サクラクレバス辨製)で線を10本引き、次い でラビングテスター (太平理化工業辨製) にキム た B T 7 1 2 処理アルミニウム板に塗布し、室温で7日間硬化させて膜厚 3 0 μ m の防汚皮膜を形成した。

比較例3

ルミフロンLF200〔フッ素系耐候性塗料、 旭硝子蝌製〕100g、コロネートEH9.3g、 ジブチルチンジラウレート3.5g及びキシレン /メチルイソブチルケトン(1/3)溶液100 gを良く混合し、これを、予め脱脂したBT71 2処理アルミニウム板に塗布し、室温で7日間硬 化させて膜厚30μmの防汚皮膜を形成した。

上記実施例1~5及び比較例1~3で形成された防汚皮膜を試料とし、以下の試験に供した。 (耐候性1)

スーパーロングライフサンシャインカーボンアークウエザーメーター [スガ試験機(報製) を用い、防汚皮膜を、降雨サイクル18分/120分で200時間暴露した後、その60°鏡面の光沢

ワイプ (十條キンバリー㈱製) を取付け、200 gの荷重下に拭きとり試験を行なった。10本の 線を全て拭きとることのできる回数を求めた。

次いで、工場の屋上に試料を45°の角度で取付け、6か月自然暴露した後、同様の拭きとり試験に供した。

結果を第2表に示す。

第 2 玻

100/- 200 回 回 8/2 防汚試験1) 苹 踩 × × × ⋉ 2 0 0 0 0 0 0 甡 接触角 'n ∞ Ŋ 9 0 鍨 光沢保持 0 9 7 6 蓝 × × ∞ ∞ 9 9 σ 8 9 6 9 3 8 比较图 実施

×…剥離する。

結果を第3表に示す。

第 3 表

	屈曲試験	衝擊変形試験
実施例1	0	0
2	0	0
. 3	0	-0
4	0	0
5	. 0	0
6	Δ	Δ
比較例1	×	×
2	×	Δ
3	×	Δ

以上の結果から、本発明組成物は、優れた防汚性、耐候性及び加工性を有していることが判る。 実施例7

CH₂ = CFCOOCH₂ CH₂ C₈ F₁₇ 75 g及びCH₂ = CFCOO(CH₂)₃ Si(O 更に、実施例1~5及び比較例1~3で得られた防汚皮膜につき、以下の加工性試験を行なった。 [屈曲試験]

JISK 5400に記載の方法に従い、心棒の直径2㎜、補助板の厚さ4㎜の条件で屈曲試験を行ない、皮膜の状態を評価した。評価基準は以下の通りである。

〇…異常なし。

△…クラックが発生する。

× … 剥離する。

(衝擊変形試験)

JISK 5400に記載のデュポン衝撃試験に従い、重り500g、落下高さ50cm、撃ち型半径6.35mmの条件で衝撃変形試験を行ない、皮膜の状態を評価した。評価基準は以下の通りである。

○…皮膜に、割れ、剥がれ等が発生しない。
△…クラック又は小さな剥がれが発生する。

CH3)375gを、実施例2と同様にして重合させ、メタキシレンヘキサフルオライドで固形分が5重量%となるように希釈した。この溶液に、ジプチルチンジラウレート(硬化促進剤)0.1 重量%(対固形分)を混合し、防汚溶液を調製した。

得られた防汚溶液を、ハンディークリーナー〔シャープ㈱製〕の本体表面(ABS樹脂)に、硬化後の防汚皮膜が5μmとなるように刷毛塗りし、室温で30分乾燥後80℃で12時間加熱処理して硬化させた。得られた防汚処理クリーナー及び未処理のクリーナーを、下記第4表に示す試験に供した。

第 4 表

	マジック	手垢の	クロスカ	鉛筆
	汚染 ¹⁾	付着性	ット2)	硬度
処理品	はじく	しない	100/100	Н
未処理品	書ける	する	. -	нв

特開平2-28270 (12)

して運転し、箱のつき具合を調べた。結果を第6 注1)サクラペンタッチ油性(赤)を使用。 表に示す。

	箱のつき具合	クロスカット	マジック汚染
処理品	殆んどつかない	100/100	はじく
未処理品	著るしくつく		書ける

(以 上)



2) JIS K-5400に準じた。

実施例8

高速道路用防護壁(ポリカーボネート製)に、 実施例7と同様にして防汚溶液を塗布し硬化させ た。これを、大阪府摂津市のダイキン工業㈱工場 の道路ぞいの壁に1年間貼りつけた後、試験に供 した。結果を第5表に示す。

第.5 表

	マジッ	1年後のマ	クロス	鉛筆
	ク汚染	ジック汚染	カット	硬度
処理品	はじく	はじく	100/100	Н
未処理品	書ける	書ける	_	нв

実施例9

ルームエアコン室外機〔ダイキン工業㈱製〕の フィン(Aℓ材)に、実施例7と同様にして防汚 溶液を塗布し硬化させた。これを、10日間連続

手統補正書(自発)

平成1年1月26日

田文毅殿



- 1 事件の表示
 - 昭和63年特許願第212741号
- 2 発明の名称

防汚塗料組成物及び被覆品

3 補正をする者

事件との関係 特許出願人 (285) ダイキン工業株式会社

4 代理人

大阪市東区平野町2の10 沢の鶴ピル

(6521) 弁理士 三枝英二



5 補正命令の日付

自 発

6 補正の対象

明細費中「発明の詳細な説明」の項

7 補正の内容

別紙添付の通り



補正の内容

1 明細書第29頁第18行に「キャピネット」 とあるを「キャピネット、インクジェットプリ ンターのインク噴射ノズルの内面」と訂正する。

(以 上)

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
 □ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
 □ FADED TEXT OR DRAWING
 □ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
 □ SKEWED/SLANTED IMAGES
 □ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
 □ GRAY SCALE DOCUMENTS
 □ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
 □ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.